



# CHIMIE

## Rappels 5e



# RAPPELS 5E - CHIMIE

## I. Masse, volume et température

La masse (m) s'exprime en kilogramme (kg) et se mesure à l'aide d'une balance.



# RAPPELS 5E - CHIMIE

## I. Masse, volume et température

La masse ( $m$ ) s'exprime en kilogramme (kg) et se mesure à l'aide d'une balance.

Le volume ( $V$ ) est une grandeur physique qui s'exprime en mètre-cube ( $m^3$ ). On la mesure avec une éprouvette graduée ou une seringue.



# RAPPELS 5E - CHIMIE

## I. Masse, volume et température

La masse ( $m$ ) s'exprime en kilogramme (kg) et se mesure à l'aide d'une balance.

Le volume ( $V$ ) est une grandeur physique qui s'exprime en mètre-cube ( $m^3$ ). On la mesure avec une éprouvette graduée ou une seringue.

La température ( $T$ ) s'exprime en degré Celsius ( $^{\circ}C$ ). Une température peut être négative. On la mesure à l'aide d'un thermomètre.



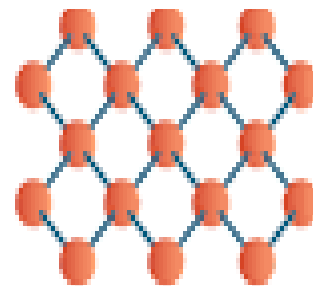
# RAPPELS 5E - CHIMIE

## II. Les états physiques et le modèle particulaire

### 1. L'état solide

La glace, de l'eau à l'état solide, a une forme qui ne dépend pas du récipient qui la contient. On dit qu'un solide a une forme propre.

Les particules sont proches les unes des autres et fixes les unes par rapport aux autres.



dans un  
objet solide



# RAPPELS 5E - CHIMIE

## II. Les états physiques et le modèle particulaire

### 2. L'état liquide

L'état liquide prend la forme du récipient qui la contient : un liquide n'a pas de forme propre.

Les particules sont proches les unes des autres mais peuvent se déplacer les unes par rapport aux autres.





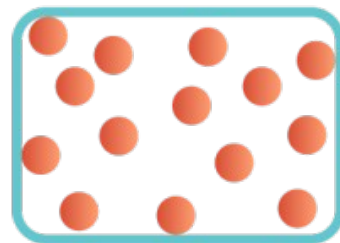
# RAPPELS 5E - CHIMIE

## II. Les états physiques et le modèle particulaire

### 3. L'état gazeux

Un gaz occupe tout l'espace du récipient qui le contient. Son volume diminue facilement, on dit qu'il est compressible. Son volume peut également augmenter facilement, on dit qu'il est expansible. Il n'a donc pas de forme propre.

Les particules sont éloignées les unes des autres et se déplacent dans tout l'espace qui leur est proposé.



dans  
un gaz



# RAPPELS 5E - CHIMIE

## III. Mélange et corps pur

### 1. Corps pur

Un corps pur est une substance formée d'une seule espèce chimique. On dit qu'il est pur car on ne peut pas le décomposer en plusieurs espèces chimiques distinctes.

Exemples :





# RAPPELS 5E - CHIMIE

## III. Mélange et corps pur

### 1. Corps pur

Un corps pur est une substance formée d'une seule espèce chimique. On dit qu'il est pur car on ne peut pas le décomposer en plusieurs espèces chimiques distinctes.

Exemples : or, eau distillée



# RAPPELS 5E - CHIMIE

## III. Mélange et corps pur

### 1. Corps pur

Un corps pur est une substance formée d'une seule espèce chimique. On dit qu'il est pur car on ne peut pas le décomposer en plusieurs espèces chimiques distinctes.

Exemples : or, eau distillée

### 2. Mélange

Un mélange est une substance formée de plusieurs espèces chimiques distinctes.

Exemples :



# RAPPELS 5E - CHIMIE

## III. Mélange et corps pur

### 1. Corps pur

Un corps pur est une substance formée d'une seule espèce chimique. On dit qu'il est pur car on ne peut pas le décomposer en plusieurs espèces chimiques distinctes.

Exemples : or, eau distillée

### 2. Mélange

Un mélange est une substance formée de plusieurs espèces chimiques distinctes.

Exemples : ketchup, eau salée



# RAPPELS 5E - CHIMIE

## IV. Changement d'état

Lors d'un changement d'état, la masse se conserve mais pas le volume.

